

رول نمبر: _____

دستخط امیدوار: _____

0922 (جماعت ششم) واسطی: اس سوالیہ پرچہ میں مختص جگہ پر اپنا رول نمبر لکھ کر دستخط کیجئے۔

سیکنڈری پارٹ I سیشن 2018-20 to 2021-23

PAPER CODE 1481

وقت: 15 منٹ کل نمبر: 12

کیمسٹری (معروضی)

نوٹ: ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بھر کر یا کٹ کر کرنے کی صورت میں مذکور جواب غلط تصور ہوگا۔ جوابی کاپی کے دونوں اطراف اس سوالیہ پرچہ پر مطبوعہ PAPER CODE درج کر کے اس کے مطابق دائرے بھر کریں، غلطی کی صورت میں تمام تر ذمہ داری طالب علم پر ہوگی۔ ایک ریپورر یا سفید فلیوڈ کا استعمال ممنوع ہے۔

Note:- You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice, which you think, is correct; fill that circle in front of that question number. Use marker or pen to fill the circles. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question. Write PAPER CODE, which is printed on this question paper, on the both sides of the Answer Sheet and fill bubbles accordingly, otherwise the student will be responsible for the situation. Use of ink remover or white correcting fluid is not allowed

(D)	(C)	(B)	(A)	QUESTIONS	Q-1
ان آرگینک کیمسٹری In organic Chemistry	آرگینک کیمسٹری Organic Chemistry	بائیو کیمسٹری Bio Chemistry	انڈسٹریل کیمسٹری Industrial Chemistry	The manufacturing of sulphuric acid is application of	1. معنی پیمانے پر سلفیورک ایسڈ کی تیاری کس کے تحت آتی ہے؟
ہوا Air	آکسیجن Oxygen	پانی Water	شوگر Sugar	Which one is the example of mixture?	2. کوئی ایک مکسچر کی مثال ہے؟
تین Three	دو Two	ایک One	صفر Zero	Number of neutrons in deuterium 2H isotope is.	3. ڈیوٹیریم 2H آئسوٹوپ میں نیوٹرونز کی تعداد ہے۔
F	Ne	Be	Li	Which one element has the lowest atomic radius?	4. کونسا ایک ایٹم سب سے کم ایٹمک ریڈیئس رکھتا ہے؟
ایسیٹون میں Acetone	ایٹر میں Ether	بنزین میں Benzene	پانی میں Water	Polar covalent compounds easily dissolve in	5. قطب کوویلنٹ کمپاؤنڈز آسانی سے حل ہو جاتے ہیں؟
NH_3	H_2O	NH_4Cl	$NaCl$	Which of the following has a coordinate covalent bond?	6. درج ذیل میں سے کس میں کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ پایا جاتا ہے؟
C_6H_{14}	C_8H_{18}	C_9H_{20}	$C_{10}H_{22}$	Which one liquid evaporates rapidly?	7. کونسا ایک مائع زیادہ تیزی سے واپر میں تبدیل ہوتا ہے؟
$12.2^\circ C$	$13.2^\circ C$	$14.2^\circ C$	$15.2^\circ C$	Transition temperature of tin (Sn) is	8. ٹن (Sn) کا ٹرانزیشن ٹیمپریچر ہے۔
$NaCl$	$Ce_2(SO_4)_3$	Li_2SO_4	$NaNO_3$	Solubility of which one salt increases with the increase in temperature?	9. کس ایک سالٹ کی سولوبیلٹی ٹیمپریچر کے بڑھنے سے بڑھتی ہے؟
O_2	Br_2	Zn	Cl_2	Which is an example of reducing agent?	10. کوئی ایک ریڈیوٹنگ ایجنٹ کی مثال ہے؟
بنزین Benzene	HCl	NaOH	CH_3COOH	Which one is a non electrolyte?	11. کونسا ایک نان الیکٹرولائٹ ہے؟
ٹرانزیشن ایلیمنٹس Transition elements	ہیلوجنز Halogens	نوبل گیسز Noble gases	میٹالائڈز Metalloids	Metals form ionic compounds with	12. میٹلز کن سے مل کر آئیونک کمپاؤنڈز بناتی ہیں؟

رول نمبر: _____

دستخط امیدوار: _____

0922 (جماعت نم) دارنگ: اس سوالیہ پرچہ میں مختص جگہ پر اپنا رول نمبر لکھ کر دستخط کیجئے۔

گروپ دوسرا

سیشن 2018-20 to 2021-23

سینٹری پارٹ I

PAPER CODE 1482

کل نمبر 12

وقت: 15 منٹ

کیمسٹری (معروضی)

نوٹ: ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کٹ کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہو گا۔ جوابی کاپی کے دونوں اطراف اس سوالیہ پرچہ پر مطبوعہ PAPER CODE درج کر کے اس کے مطابق دائرے پُر کریں، غلطی کی صورت میں تمام تر ذمہ داری طالب علم پر ہو گی۔ ایک ریورس یا سفید فلیوڈ کا استعمال ممنوع ہے۔

Note:- You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice, which you think, is correct; fill that circle in front of that question number. Use marker or pen to fill the circles. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question. Write PAPER CODE, which is printed on this question paper, on the both sides of the Answer Sheet and fill bubbles accordingly, otherwise the student will be responsible for the situation. Use of ink remover or white correcting fluid is not allowed

(D)	(C)	(B)	(A)	QUESTIONS	Q-1
ٹرانسپورٹ کی کمی Lack of transport	آلودہ ہوا Polluted air	غذائیت کی کمی Malnutrition	بے روزگاری Unemployment	کیمیکیل انڈسٹری کی ترقی نے پیدا کی ہے۔ The development of chemical industry has generated.	1.
بائیو کیمسٹری Biochemistry	ان آرگینک کیمسٹری Inorganic Chemistry	انڈسٹریل کیمسٹری Industrial Chemistry	فزیکل کیمسٹری Physical Chemistry	تجارتی پیمانے پر کمپاؤنڈز کے بنانے کے طریقوں کا مطالعہ ہے۔ The study of manufacturing of chemical compounds on commercial base is	2.
رور فورڈ Rutherford	جے جے تھامسن J.J. Thomson	بوہر Bohr	ڈالٹن Dalton	تقریباً تمام الفا پارٹیکلز ورق میں سے بغیر راستہ تبدیل کیے گزر گئے۔ یہ مشاہدہ کیا تھا؟ Almost all the particles passed through the foil undeflected. This observation was made by.	3.
ڈالٹن Dalton	مینڈلیف Mendeleev	نیولینڈز New lands	ڈوبرینر Dobereiner	ایلیمنٹس کے پیریاڈک ٹیبل کی پہلی شکل تخلیق کی؟ Creator of first version of Periodic table of elements	4.
7	5	2	1	کلورین ایٹم میں الیکٹرونز کی تعداد ہے۔ Chlorine atom has electrons in the valence shell	5.
کوآرڈینیٹ Co-ordinate	میٹلیک Metallic	کوویلنٹ Covalent	آئیونک Ionic	کیمیکیل بانڈ جو دو ایلیمنٹس کے باہمی اشتراک سے بنتا ہے کہلاتا ہے۔ The chemical bond by mutual sharing of their valence shell electrons is called	6.
273	273	-100	100	کیلون سکیل میں ٹمپریچر °C سے شروع ہوتا ہے۔ The scale of temperature in Kelvin Scale starts from °C?	7.
ڈینسٹی Density	ایفیوژن Effusion	کمپریژن Compression	ڈیفیوژن Diffusion	گیس مالیکیولز کا ایک باریک سوراخ سے کم پریشر والی جگہ کی طرف اخراج کہلاتا ہے۔ Escaping of gas molecules through a tiny hole in the space with lesser pressure is called	8.
ایکویس Aqueous	الیکٹریسیٹی Electricity	شوگر Sugar	مرکب Compound	ایسا سلوشن جو کسی شے کو پانی میں حل کرنے سے وجود میں آئے کہلاتا ہے۔ A solution formed by dissolving a substance in water is called.	9.
سٹینز Stains	کروڈن Corrosion	الائے Alloy	پینٹ Paint	کسی میٹل کا ارد گرد کے کسی میڈیم کی وجہ سے کروڑا ہوجانے کا نام کہلاتا ہے۔ Slow and continuous eating away of a metal by the surrounding medium is called	10.
-1	-2	-3	-4	پروآکسائیڈز میں آکسیجن کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔ The oxidation number of oxygen in peroxides is	11.
زینک Zinc	ایلمینیم Aluminium	کاپر Copper	آئرن Iron	سب سے زیادہ کثرت سے پائی جانے والی میٹل ہے۔ The most abundant metal is	12.

927-0922-70000 (1)

سینڈری پارٹ (ا)
کل نمبر 48

(2013-17 to 2018-20)
(پہلا نمبر)

0919 (جماعت نمبر)
کیمسٹری (انشائیہ)
وقت: 1.45 گھنٹے

Part

اول

2- درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات تحریر کریں۔ $5 \times 2 = 10$

- Define Bio-Chemistry. (بائیو کیمسٹری کی تعریف کریں۔)
- Define atomic number and Mass number. (اتامک نمبر اور ماس نمبر کی تعریف لکھیں۔)
- Define atom and ion. (ایٹم اور آئن کی تعریف تحریر کریں۔)
- For what purpose U-235 is used? (U-235 کس مقصد کے لیے استعمال کیا جاتا ہے؟)
- What are the defects of Rutherford's atomic model? (رورفرڈ کے ایٹم ماڈل کے نقائص کیا ہیں؟)
- What is the difference between electron affinity and electro-negativity? (ایکٹران افینٹی اور الیکٹرو نیگیٹیویٹی میں فرق بیان کریں۔)
- Give the trend of ionization energy in a period. Also give reason. (پیریڈ میں آئیونائزیشن انرجی کا رجحان کیا ہے؟ وجہ بیان کریں۔)
- What is the difference between Mendeleev's Periodic law and modern periodic law? (مینڈلیف کے پیریڈک لاء اور جدید پیریڈک لاء میں کیا فرق ہے؟)

3- درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات تحریر کریں۔ $5 \times 2 = 10$

- Why does ice float on water? (برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟)
- Why does a Covalent bond become Polar? (ایک کوویلنٹ بانڈ پولر کیوں بن جاتا ہے؟)
- Give any two characteristic properties of Ionic Compounds. (آئیونک کمپاؤنڈز کی کوئی سی دو خصوصیات بیان کریں۔)
- Why are the densities of gases lower than that of liquids. (گیسوں کی کثافتیں کیوں کم ہوتی ہیں؟)
- Define the term allotropy with example. (ایلوٹروپی کو مثال دیکر بیان کریں۔)
- What do you mean by volume/mass %? (v/m % سے کیا مراد ہے؟)
- How will you test whether given solution is a colloidal solution or not? (آپ کس طرح ثابت کریں گے کہ دیا گیا سلوشن کولائیڈل ہے یا نہیں؟)
- What do mean, "like dissolves like"? Give an example. (viii) "Like dissolves like" کا کیا مطلب ہے؟ مثال دیں۔)

4- درج ذیل میں سے کوئی سے پانچ اجزاء کے مختصر جوابات تحریر کریں۔ $5 \times 2 = 10$

- Differentiate between strong electrolyte and weak electrolyte. (طاقتور اور کمزور الیکٹرولائٹ میں فرق واضح کیجئے۔)
- What happens at cathode and anode in a galvanic cell? (گیلوانک سیل میں کیتھوڈ اور اینوڈ پر کیا ہوتا ہے؟)
- How galvanizing of iron sheets is done? (آئرن کی ٹیمپس کی گیلوانائزیشن کیسے کی جاتی ہے؟)
- Write down the reaction occurring on cathode and anode during the electrolysis of water. (پانی کی الیکٹرولائزیشن میں کیتھوڈ اور اینوڈ پر ہونے والے رد عمل لکھیں۔)
- Why is magnesium harder than sodium? (v) سوڈیم کی نسبت میگنیشیم کیوں زیادہ سخت ہے؟)
- Why the ionization energy of alkaline earth metals is higher than alkali metals? (vi) الکالائن اर्थ میٹلز کی آئیونائزیشن انرجی الکی میٹلز سے کیوں زیادہ ہے؟)
- Why the ionization energy of sodium is less than magnesium? (vii) میگنیشیم کی نسبت سوڈیم کی آئیونائزیشن انرجی کم کیوں ہے؟)
- Write down The chemical reactions of chlorine with hot and cold aqueous solutions of sodium hydroxide. (viii) کلورین کے سوڈیم ہائیڈرو آکسائیڈ کے گرم اور ٹھنڈے آبیوں سلوشنز کے ساتھ کیمیکل ری ایکشن تحریر کیجئے۔)

Part

II

Note: Attempt any two questions.

دوم

$9 \times 2 = 18$

- Write down any five postulates of Bohr's atomic Model? (ب) بھر کے ایٹم ماڈل کے کوئی سے پانچ مفروضے لکھیں۔ 5 نمبر
- Write down any four differences between molecule and molecular ion? (ب) مالیکیول اور مالیکیولر آئن میں کوئی سے چار فرق لکھیں۔ 4 نمبر
- Define Ionic bond and also write the four properties of Ionic Compounds. (ب) آئیونک بانڈ کی تعریف کیجئے اور آئیونک کمپاؤنڈز کی چار خصوصیات بھی تحریر کیجئے۔ 5 نمبر
- Define diffusion and describe the effect of any three factors on it. (ب) ڈیفیوژن کی تعریف کیجئے اور اس پر کوئی سے تین فیکٹرز کا اثر بیان کیجئے۔ 4 نمبر
- Define electroplating. Explain Electroplating of chromium in detail. (ب) الیکٹرو پلٹنگ کی تعریف کیجئے اور کرومیم کی الیکٹرو پلٹنگ کی تفصیل سے وضاحت کیجئے۔ 5 نمبر
- Give any four characteristics of a Solution. (ب) سلوشن کی کوئی سی چار خصوصیات دیجئے۔ 4 نمبر

نوٹ:- ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ جوابی کاپی کے دائروں پر اضافی سوالیہ پرچہ پر مطبوعہ PAPER CODE درج کر کے اس کے مطابق دائرے پُر کریں، غلطی کی صورت میں تمام تر ذمہ داری طالب علم پر ہوگی۔ ایک ریسیور یا سٹیج فلائنگ اسٹیشن ممنوع ہے۔

Note:- You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct; fill that circle in front of that question number. Use marker or pen to fill the circles. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question. Write **PAPER CODE**, which is printed on this question paper, on the both sides of the Answer Sheet and fill bubbles accordingly, otherwise the student will be responsible for the situation. Use of ink remover or white correcting fluid is not allowed

Ans. (Sr.A.19-GII): 1d, 2c, 3a, 4a, 5b, 6c, 7d, 8a, 9b, 10c, 11d, 12d

سینڈری پارٹ (I)
کل نمبر 48

(2015-17 to 2018-20)
(دوسرا گروپ)

0919 (جماعت نم)

کیمسٹری (انشائیہ)

وقت: 1.45 گھنٹے

Answer briefly any Five parts from the followings:- 5x2=10

- What is relative atomic mass? How is it related to gram?
- Differentiate between molecular mass and formula mass.
- Write two differences between Ion and Free radical
- Write two properties of Cathode rays.
- For what purpose U-235 is used?
- Describe Newlands Law of octaves.
- Why the elements of group 13 to group 18 are called P block elements?
- Give the reason for the increase of Electron affinity in Periods.

- (i) ریلیٹیو ایٹمک ماس کیا ہے؟ اس کا گرام سے تعلق کیسے جوڑا جاتا ہے؟
- (ii) مالیکیولر ماس اور فارمولہ ماس میں فرق بیان کیجئے۔
- (iii) آئن اور فری ریڈیکل میں دو فرق تحریر کیجئے۔
- (iv) کیتھوڈ ریز کی دو خصوصیات تحریر کیجئے۔
- (v) U-235 کس مقصد کے لیے استعمال کیا جاتا ہے؟
- (vi) نیولینڈز کا لاء آف آکٹیو بیان کیجئے۔
- (vii) گروپ 13 سے گروپ 18 تک کے ایلیمنٹس کو P بلاک ایلیمنٹس کیوں کہتے ہیں؟
- (viii) پیریڈ میں الیکٹرون آفینٹیٹی کے بڑھنے کی وجہ بیان کیجئے۔

Answer briefly any Five parts from the followings:- 5x2=10

- What is a Triple Covalent Bond? Give an example.
- Define Octet Rule.
- Why does ice float on water?
- What are amorphous solids? Give an example.
- State Charles's Law.
- Define a solution and give an example
- What do you mean by "like dissolves like"?
- Differentiate between dilute solution and concentrated solution.

- (i) ٹریپل کوویلنٹ بانڈ کیا ہوتا ہے؟ ایک مثال دیجئے۔
- (ii) آکٹیٹ رول کی تعریف کیجئے۔
- (iii) برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟
- (iv) ایمرس سولڈز کیا ہوتے ہیں ایک مثال دیجئے۔
- (v) چارلس کا قانون (لاء) بیان کیجئے۔
- (vi) سلوشن کی تعریف کیجئے اور ایک مثال دیجئے۔
- (vii) "Like dissolves like" کا کیا مطلب ہے؟
- (viii) ڈیلاوٹ سلوشن اور کنسنٹرینڈ سلوشن میں فرق کیجئے۔

Answer briefly any Five parts from the followings:- 5x2=10

- Define the term oxidation on the basis of electronic concept with an example.
- Find out the oxidation number of chlorine in $KClO_3$.
- O.N of K = +1 and O.N of O = -2
- Write down the names of types of electrochemical cells.
- Write the redox reaction taking place during the electroplating of chromium.
- Write names of any two noble metals.
- Describe the trends of electropositivity in a period and in a group.
- Write any two uses of magnesium.
- Give the reaction of magnesium with: O_2 and N_2

- (i) الیکٹرک نظریہ کی بنیاد پر آکسائیڈیشن کی تعریف کیجئے اور ایک مثال سے کیجئے۔
- (ii) $KClO_3$ میں کلورین کا آکسائیڈیشن نمبر معلوم کیجئے۔
- (iii) O.N of K = +1, O.N of O = -2
- (iii) الیکٹرو کیمیکل سیلز کی اقسام کے نام لکھیے۔
- (iv) کرومیم کی الیکٹرو پلٹنگ کے دوران واقع ہونے والا ریڈاکس ری ایکشن لکھیے؟
- (v) کوئی سی دو نوبل میٹلز کے نام لکھیے۔
- (vi) پیریڈ اور گروپ میں الیکٹرو پوزٹیوٹی کے رجحانات بیان کیجئے۔
- (vii) میگنیشیم کے کوئی سے دو استعمال لکھیے۔
- (viii) O_2 اور N_2 کے ساتھ میگنیشیم کا ری ایکشن لکھیے۔

Part II

Note: Attempt any two questions.

نوٹ: کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کریں۔ 9x2=18

- Give Postulates of Bohr's theory.
- Differentiate between molecules and molecular ion.
- What are ionic compounds? Write down four properties of ionic compounds.
- Describe four factors which affect on the diffusion of liquid.
- Define electrolysis and explain electrolysis of water in detail.
- Define Solubility and what is the general principle of Solubility. Explain

- 5۔ (ا) بوہر تھیوری کے اہم (پانچویں) بیان کریں اہم نکات
- (ب) مالیکیول اور مالیکیولر آئن میں فرق بیان کریں۔
- 6۔ (ا) آئیونک کپائڈز کیا ہیں؟ آئیونک کپائڈز کی چار خصوصیات تحریر کیجئے۔
- (ب) مائع کے ڈیفیوژن پر اثر انداز ہونے والے چار عوامل کی وضاحت کیجئے۔
- 7۔ (ا) الیکٹرو لیسز کی تعریف لکھیں اور پانی کی الیکٹرو لیسز کی وضاحت تفصیل سے کریں
- (ب) سولیوبیلیٹی کی تعریف لکھیں اس کا عام طور پر اصول کیا ہوتا ہے وضاحت کریں۔

PAPER NO.
37

SARGODHA
BOARD
FIRST GROUP

ANNUAL
2018

ACCORDING TO THE NEW PAPER PATTERN OF ALL BOARDS

Roll No.(in Figures): (in Words):

Maximum Marks: 12

OBJECTIVE TYPE

Time Allowed : 15 Minutes

	A	B	C	D	Write correct option
1	(A)	(B)	(C)	(D)	
2	(A)	(B)	(C)	(D)	
3	(A)	(B)	(C)	(D)	
4	(A)	(B)	(C)	(D)	

	A	B	C	D	Write correct option
5	(A)	(B)	(C)	(D)	
6	(A)	(B)	(C)	(D)	
7	(A)	(B)	(C)	(D)	
8	(A)	(B)	(C)	(D)	

	A	B	C	D	Write correct option
9	(A)	(B)	(C)	(D)	
10	(A)	(B)	(C)	(D)	
11	(A)	(B)	(C)	(D)	
12	(A)	(B)	(C)	(D)	

NOTE: Four possible answers A, B, C and D to each question are given. The choice which you think is correct, fill that circle in front of that question with Marker or Pen ink. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question.

Q1.

12

1. Empirical formula of benzene is:

- (A) CH (B) OH (C) NH₃ (D) CH₄

2. Charge on neutron is:

- (A) negative (B) positive (C) no (D) partial positive

3. Number of elements in first period is:

- (A) 2 (B) 3 (C) 4 (D) 1

4. Which of the following has greater electronegativity?

- (A) F (B) Cl (C) Br (D) I

5. Atomic number of sodium is:

- (A) 11 (B) 10 (C) 12 (D) 13

6. Electronegativity of chlorine is:

- (A) 3.1 (B) 3.2 (C) 3.3 (D) 3.4

7. 1 atm is equal to:

- (A) 101325 Pa (B) 101326 Pa (C) 101327 Pa (D) 101328 Pa

8. Brass is solid solution of:

- (A) C + Cu (B) Zn + Cu (C) Zn + Ag (D) Au + Zn

9. Example of "gas in liquid" is:

- (A) air (B) oxygen in water (C) mist (D) smoke in air

10. The oxidation number of chromium in K₂Cr₂O₇ is:

- (A) +2 (B) +6 (C) +7 (D) +14

11. Loss of electrons is called:

- (A) oxidation (B) reduction (C) hydration (D) hydrogenation

12. One gram of which metal can be drawn into wire of one and half kilometer long?

- (A) silver (B) gold (C) iron (D) calcium

Sargodha Board 2018 (First Group)

Roll No.(in Figures):

(in Words):

Maximum Marks: 48

SUBJECTIVE TYPE

Time Allowed :1.45 Hours

(PART - I)

Q2. Write short answers to any FIVE (5) questions:

(5×2=10)

- How does homogeneous mixture differ from heterogeneous mixture?
- Define analytical chemistry.
- How many moles are present in 40 grams of phosphoric acid (H_3PO_4)
- Write down the observations of Rutherford's experiment.
- For what purpose U-235 is used.
- Why are noble gases not reactive?
- Define electron affinity and electronegativity.
- Describe the Dobereiner's triads.

Q3. Write short answers to any FIVE (5) questions:

(5×2=10)

- Define duplet rule and octet rule.
- What is meant by intermolecular forces?
- Ice floats on water why?
- Define a diffusion of gas with an example.
- State a Boyle's law of gas.
- Define solute and solvent.
- What is Tyndall effect.
- How can you prepare a molar solution?

Q4. Write short answers to any FIVE (5) questions:

(5×2=10)

- Define oxidation process.
- What are reducing agent? Give an example.
- What are galvanic cell? Give an example.
- Write two methods for prevention of corrosion.
- Write two properties of silver metals.
- Define valency. Write the valency of Na.
- Write trends of electropositivity in period of periodic table.
- Write two physical properties of platinum metal.

(PART - II)

Note: Attempt any TWO questions.

(2×9=18)

Q5. (a) Write five properties of cathode rays.

5

(b) Write four differences between compound and mixture.

4

Q6. (a) How coordinate covalent bond is formed. Explain it with examples.

5

(b) What is vapour pressure and how it is affected by intermolecular forces.

4

Q7. (a) Write five principles to assign oxidation number.

5

(b) What is solubility? How temperature effect it? Write in detail.

4

PAPER NO.
38

SARGODHA
BOARD
SECOND GROUP

ANNUAL
2018

ACCORDING TO THE NEW PAPER PATTERN OF ALL BOARDS

Roll No.(in Figures):

(in Words):

Maximum Marks: 12

OBJECTIVE TYPE

Time Allowed : 15 Minutes

	A	B	C	D	Write correct option
1	(A)	(B)	(C)	(D)	
2	(A)	(B)	(C)	(D)	
3	(A)	(B)	(C)	(D)	
4	(A)	(B)	(C)	(D)	

	A	B	C	D	Write correct option
5	(A)	(B)	(C)	(D)	
6	(A)	(B)	(C)	(D)	
7	(A)	(B)	(C)	(D)	
8	(A)	(B)	(C)	(D)	

	A	B	C	D	Write correct option
9	(A)	(B)	(C)	(D)	
10	(A)	(B)	(C)	(D)	
11	(A)	(B)	(C)	(D)	
12	(A)	(B)	(C)	(D)	

NOTE: Four possible answers A, B, C and D to each question are given. The choice which you think is correct, fill that circle in front of that question with Marker or Pen ink. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question.

Q1.

12

- The most abundant gas found in the atmosphere is:
(A) carbon monoxide (B) oxygen (C) nitrogen (D) argon
- Which one of the following shell consists of three subshells?
(A) O shell (B) N shell (C) L shell (D) M shell
- How many elements are there in the second period of long form of periodic table?
(A) 8 (B) 18 (C) 23 (D) 32
- Which one of the following halogens has lowest electronegativity?
(A) fluorine (B) chlorine (C) bromine (D) iodine
- Octet rule is:
(A) description of eight electrons (B) picture of electronic configuration
(C) pattern of electronic configuration (D) attaining of eight electrons
- Triple covalent bond involves how many electrons?
(A) eight (B) six (C) four (D) three
- Gas density is expressed in:
(A) mg cm^{-3} (B) g cm^{-3} (C) g dm^{-3} (D) kg dm^{-3}
- Which one of the following will show negligible effect of temperature on its solubility?
(A) KCl (B) KNO_3 (C) NaNO_3 (D) NaCl
- Tyndall effect is due to:
(A) blockage of beam of light (B) non-scattering of beam of light
(C) scattering of beam of light (D) passage through beam of light
- Which one of the following is electrolyte?
(A) sodium chloride solution (B) sugar solution
(C) benzene (D) urea
- The oxidation number of hydrogen in HCl is:
(A) +2 (B) +1 (C) +3 (D) +4
- Which one of the following metal burns with a brick red flame?
(A) sodium (B) magnesium (C) iron (D) calcium

Sargodha Board 2018 (Second Group)

Roll No.(in Figures):

(in Words):

Maximum Marks: 48

SUBJECTIVE TYPE

Time Allowed :1.45 Hours

(PART - I)

Q2. Write short answers to any FIVE (5) questions:

(5×2=10)

- Differentiate between atomic number and mass number.
- Define relative atomic mass and atomic mass unit.
- Write empirical formula of benzene and hydrogen per oxide.
- Describe two defects in Rutherford's model.
- Write electronic configuration (subshell) of Al.
- What do you mean by groups and periods in the periodic table?
- Write any two salient features of long form of periodic table?
- Why the elements are called s and p block elements?

Q3. Write short answers to any FIVE (5) questions:

(5×2=10)

- Define coordinate covalent bond. Give one example.
- Differentiate between polar and nonpolar covalent bond.
- What are intermolecular forces? Give one example.
- Define diffusion process.
- What is absolute temperature scale?
- How supersaturated solution is prepared.
- Give difference between dilute and concentrated solution.
- Write two example of gas into gas solution.

Q4. Write short answers to any FIVE (5) questions:

(5×2=10)

- Define oxidation.
- Find out the oxidation number of chlorine in KClO_3 .
- Define electroplating. Give its use.
- What is galvanic cell? Give its example.
- Write two used of magnesium.
- Why platinum is used for making jewelry.
- Give chemical reaction of methane with chlorine in bright light.
- What do you mean by 24 carat gold?

(PART - II)

Note: Attempt any TWO questions.

(2×9=18)

Q5. (a) Discuss results concluded from the Rutherford's atomic model.

5

(b) Define a molecule and explain homoatomic molecules and hetroatomic molecules with examples.

4

Q6. (a) What do you know about ionic compounds and write their important properties.

5

(b) Define vapour pressure and explain different factors on which it depends.

4

Q7. (a) What is electrolysis? Explain the electrolysis of water.

5

(b) Write four characteristics of solution.

4